

SURFACE TREATMENT AGENT FOR COPPER AND COPPER ALLOY

表面処理剤
Aqueous surface treatment agent

Patent number: JP7079061
Publication date: 1995-03-20
Inventor: MAKI YOSHIAKI; NAKAGAWA TOSHIKO; OUYA MINORU; YAMANAMI MAKI; NAKAMURA SACHIKO
Applicant: MEC KK
Classification:
- **international:** C23F11/00; H05K3/28; C23F11/00; H05K3/28; (IPC1-7): H05K3/28; C23F11/00
- **european:**
Application number: JP19930246194 19930907
Priority number(s): JP19930246194 19930907

[Report a data error here](#)

Abstract of JP7079061

PURPOSE: To provide aqueous surface treatment agent which can form an organic film whose solderability does not drop even after being exposed to high temperature, on the surface of copper or copper alloy. **CONSTITUTION:** At least one kind among monocarboxylic acid including five or more pieces of carbonic atoms, dicarboxylic acid including six or more pieces of carboxylic atoms, and halogenocarboxylic acid including four or more pieces of carboxylic atoms is mixed to a surface treatment agent containing benzimidazole compound, etc., and aqueous organic acid, etc.

Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide

THIS PAGE BLANK (USPTO)

特開平7-79061

(43) 公開日 平成7年(1995)3月20日

(51) Int. Cl. ⁶

識別記号

F I

H05K 3/28

C

C23F 11/00

C 8414-4K

B 8414-4K

審査請求 未請求 請求項の数1 FD (全4頁)

(21) 出願番号 特願平5-246194

(22) 出願日 平成5年(1993)9月7日

(71) 出願人 000114488

メック株式会社

兵庫県尼崎市東初島町1番地

(72) 発明者 牧 善朗

兵庫県尼崎市東初島町1番地 メック株式会社内

(72) 発明者 中川 登志子

兵庫県尼崎市東初島町1番地 メック株式会社内

(72) 発明者 王谷 稔

兵庫県尼崎市東初島町1番地 メック株式会社内

(74) 代理人 弁理士 萩野 平 (外3名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】銅および銅合金の表面処理剤

(57) 【要約】

【目的】銅および銅合金の表面に高温にさらされた後でもはんだ付け性が低下しない有機皮膜を形成しうる水溶性の表面処理剤を提供する。

【構成】ベンゾイミダゾール化合物等と水溶性有機酸等とを含有する表面処理剤に、さらに5個以上の炭素原子を含むモノカルボン酸、6個以上の炭素原子を含むジカルボン酸および4個以上の炭素原子を含むハロゲン化カルボン酸のうちの少なくとも1種を配合した。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 (A) ベンゾイミダゾール化合物、ナフトイミダゾール化合物およびプリン化合物のうちの少なくとも一種、(B) 水溶性有機酸、水溶性無機酸および水溶性有機溶剤のうちの少なくとも一種ならびに(C) 5個以上の炭素原子を含むモノカルボン酸、6個以上の炭素原子を含むジカルボン酸および4個以上の炭素原子を含むハロゲン化カルボン酸のうちの少なくとも一種を含有することを特徴とする銅および銅合金の表面処理剤。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】 本発明はプリント配線板の防錆剤等として有用な銅および銅合金の表面処理剤に関する。

【0002】

【従来の技術】 プリント配線板の銅からなる回路を防錆し、はんだ付け性を保持する方法としては、回路を他金属で覆う方法と有機皮膜で覆う方法とがあり、コスト、表面の平滑性等の点から使い分けられている。

【0003】 後者の方法に用いられる有機皮膜を形成する材料には、プリント配線板全体をコーティングするロジン系プレフラックスと、選択的に銅回路部のみに化学反応で皮膜を形成するアルキルイミダゾール系プレフラックスとがある。

【0004】 ロジン系プレフラックスは、天然ロジン、ロジンエステル、ロジン変性マレイン酸樹脂等を有機溶剤に溶解させたものでプリント配線板全体を塗布、噴霧または浸漬によって処理したのち、乾燥して皮膜を形成する方法で使われる。しかしながら、この方法には、有機溶剤が揮散するため作業環境および安全性に問題がある。このため、ドラフト等の排気手段を備える特別の装置を必要とする。

【0005】 そこで、作業環境や安全性の面で優れている水溶性のアルキルイミダゾール系プレフラックスを使用したいという要望が高まってきている。しかしながら、アルキルイミダゾール系プレフラックスの皮膜には、高温にさらされると変質し、はんだ付けの際に使用されるポストフラックスの作用を阻害し、はんだ付け性を低下させるという欠点がある。

【0006】 近年、プリント配線板上に電子部品を接合する方法は表面実装法へと移行しており、回路は部品の仮止めやクリームはんだのリフロー等で高温にさらされる機会が多くなってきている。そのため高温にさらされた後でもはんだ付け性が低下しない水溶性の表面処理剤が要求されるようになってきている。

【0007】 この要求に答えるべく開発されたものとして、特開平3-124395号公報には、2位に水素原子、アルキル基またはアリール基を有するベンゾイミダゾールを用いたプレフラックスが開示されている。

【発明が解決しようとする課題】

【0008】 前記公報に記載のように、アルキルイミダゾール系プレフラックスの耐熱性を改善する努力がなされているが、満足し得るような性能が得られていないのが実情である。

【0009】 本発明は、上記の点に鑑みてなされたものであり、作業環境や安全面に優れ、耐熱性がさらに改良された銅および銅合金の表面処理剤を提供すること目的とする。

【0010】

10 【課題を解決するための手段】 本発明者らは前記課題を解決するべく種々検討を重ねた結果、ベンゾイミダゾール化合物、ナフトイミダゾール化合物およびプリン化合物のうちの少なくとも一種を皮膜形成成分として含有するプレフラックスに、特定の有機酸を配合することにより、耐熱性のあるはんだ付け性にきわめて優れた皮膜を銅表面に形成しうることを見出した。

【0011】 すなわち、本発明は、(A) ベンゾイミダゾール化合物、ナフトイミダゾール化合物およびプリン化合物のうちの少なくとも一種、(B) 水溶性有機酸、水溶性無機酸および水溶性有機溶剤のうちの少なくとも一種ならびに(C) 5個以上の炭素原子を含むモノカルボン酸、6個以上の炭素原子を含むジカルボン酸および4個以上の炭素原子を含むハロゲン化カルボン酸のうちの少なくとも一種を含有することを特徴とする銅および銅合金の表面処理剤に関する。

【0012】

【実施例】 前記ベンゾイミダゾール化合物の具体例としては、例えばベンゾイミダゾール、2-フェニルベンゾイミダゾール、2-トルイルベンゾイミダゾール、2-フェニル-5-クロロベンゾイミダゾール、2-メチルベンゾイミダゾール、2-エチルベンゾイミダゾール、2-プロピルベンゾイミダゾール、2-(2'-エチルプロピル)ベンゾイミダゾール、2-(フェニルメチル)ベンゾイミダゾール、2-(ジフェニルメチル)ベンゾイミダゾール、2-ジフェニルメチル-5-メチルベンゾイミダゾール、2-(ナフチルメチル)ベンゾイミダゾール、2-ナフチルメチル-5-クロロベンゾイミダゾール、2-チエニルベンゾイミダゾール等があげられる。

40 【0013】 前記ナフトイミダゾール化合物の具体例としては、例えばナフトイミダゾール、2-メチルナフトイミダゾール等があげられる。

【0014】 前記プリン化合物の具体例としては、例えば8-メチルプリン、6-ニトロ-8-プロピニルプリン、2-エチル-8-フェニルプリン、2,6-ジメチル-8-トリルプリン等があげられる。

【0015】 本発明の表面処理剤中の前記(A)成分の好ましい含有量は、溶媒に対する溶解性、分散性等により一概には規定できないが、通常0.1~5.0% (重量%、以下同様) である。

【0016】前記ベンゾイミダゾール化合物、ナフトイミダゾール化合物およびプリン化合物は一般に水に不溶性である。本発明の表面処理剤の溶媒（分散媒）は主として水であるので、ベンゾイミダゾール化合物等を水中に安定に溶解または分散させるために、(B)成分の水溶性有機酸、水溶性無機酸または水溶性有機溶剤が併用される。

【0017】前記水溶性有機酸としては、例えばギ酸、酢酸、プロピオン酸、グリコール酸、n-酪酸、イソ酪酸、アクリル酸、クロトン酸、イソクロトン酸、シュウ酸、マロン酸、コハク酸、アジピン酸、マレイン酸、アセチレンジカルボン酸、モノクロロ酢酸、トリクロロ酢酸、モノブロモ酢酸、乳酸、オキシ酪酸、グリセリン酸、酒石酸、リンゴ酸、クエン酸等があげられる。前記水溶性無機酸としては、例えば塩酸、硫酸、硝酸、リン酸等があげられる。前記水溶性有機溶剤としては、例えばメタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル等があげられる。

【0018】前記(B)成分の含有量は、(A)成分を処理剤中に安定に溶解または分散させうる量であり、その好ましい範囲は、(A)成分の種類、使用量等により異なる。

【0019】本発明に用いる(C)成分である特定の有機酸は、(B)成分の水溶性有機酸とは異なり、皮膜形成性に関与する非極性部分を有する化合物である。この(C)成分を併用することにより、耐熱性のあるはんだ付け性にきわめて優れた皮膜を銅表面に形成することができる。

【0020】前記5個以上の炭素原子を含むモノカルボン酸の具体例としては、例えばn-吉草酸、1-メチル酪酸、2-メチル酪酸、カプロン酸、エナント酸、カブリル酸、trans-2-メチル-2-ペンテン酸、フェニル酢酸、3-フェニル吉草酸、4-フェニル吉草酸、安息香酸、 ω -シクロヘキシルブチリックアシド、 α -ナフタレン酢酸、ジフェニル酢酸等があげられる。

【0021】前記6個以上の炭素原子を含むジカルボン酸の具体例としては、例えばピメリン酸、スペリン酸、2-n-ブチルマロン酸、フタル酸等があげられる。

【0022】前記4個以上の炭素原子を含むハロゲン化カルボン酸の具体例としては、例えば1-クロロプロピオン酸、2-クロロプロピオン酸、2-クロロ酪酸、2-クロロ吉草酸、2-クロロカブリル酸、2-クロロエナント酸、2-クロロカブリル酸、2-ブロモプロピオン酸、3-ブロモプロピオン酸、2-ブロモ酪酸、4-ブロモ酪酸、2-ブロモ吉草酸、5-ブロモ吉草酸、2-ブロモカブリル酸、6-ブロモカブリル酸、2-ブロモエナント酸、7-ブロモエナント酸、p-クロロフェニル酢酸、p-ブロモフェニル酢酸等があげられる。こ

れらのハロゲン化カルボン酸は臭気の問題がなく、はんだ付け性を向上させる作用もあるのでとくに好ましい。

【0023】本発明の表面処理剤中の前記(C)成分の好ましい含有量は、0.01~5%である。前記(C)成分が少なすぎると耐熱性に優れた皮膜を形成することが困難になり、特に2位の置換基の炭素原子数が少ないイミダゾール化合物を用いた場合にはその傾向が顕著になる。また、(C)成分が多すぎると処理剤中に安定に分散しにくくなる。

【0024】本発明の表面処理剤には、皮膜形成性、皮膜の耐熱性等を向上させるために、例えば酢酸亜鉛、水酸化亜鉛、硫化亜鉛、リン酸亜鉛、酸化亜鉛、塩化亜鉛、酢酸鉛、水酸化鉛、塩化鉄、酸化鉄、塩化銅、酸化銅、水酸化銅、臭化銅、リン酸銅、炭酸銅、酢酸銅、硫酸銅、シュウ酸銅、ギ酸銅、酢酸ニッケル、硫化ニッケル等の金属化合物等を添加してもよく、さらに従来から表面処理剤に使用されている種々の添加剤を、必要に応じて添加してもよい。

【0025】本発明の表面処理剤を調製する方法に限定はなく、例えば(A)成分と(B)成分とを混合して(A)成分の溶液または分散液を調製した後、(C)成分と混合してもよく、(A)成分を(C)成分との塩にした後、(B)成分と混合して溶液または分散液を調製してもよい。

【0026】以上のような本発明の表面処理剤を銅または銅合金に接触させることにより、その表面に耐熱性、はんだ付けに優れた有機皮膜を形成することができる。

【0027】以下の実施例、比較例により本発明をさらに具体的に説明する。

【0028】実施例1

2-フェニルベンゾイミダゾール0.5gを酢酸3gに加え、均一に混合した。これを塩化第二銅0.05gを添加した水100gに加え、さらにカブリル酸0.1gを加えてよく攪拌し、処理液を調製した。

【0029】1cm×5cm×0.3mmの銅板を脱脂し、水洗し、ついでマイクロエッティング剤（メック（株）製のメックブライトCB-801）に30℃で1分間浸漬し、さらに水洗して表面を清浄にした試験片を準備した。この試験片を前記処理液にて40℃、1分間の条件で浸漬処理し、銅表面に撥水性皮膜を形成した。

その後水洗、乾燥した。得られた試験片を200℃で10分間加熱したが、銅表面にはほとんど変色が見られなかった。さらにこの加熱後の試験片に超低残渣タイプのポストフラックス（メック（株）製のAP-4640）を塗布し、表面張力法（メニスコグラフ法）によりはんだ濡れ性試験を行なった。試験結果を表1に示す。なお、t₁およびt₂は、いずれも値が小さいほどはんだ濡れ性がよいことを示す。

【0030】比較例1

カブリル酸を加えなかったほかは実施例1と同様にして

処理液を調製した。得られた処理液を用いて実施例1と同様に試験片を処理したが、銅表面に撥水性皮膜は全く形成されなかった。また200℃、10分間の加熱では、銅表面は赤紫色～金色に激しく変色した。得られた試験片のはんだ濡れ性試験の結果を表1に示す。

【0031】実施例2

2-トルイルベンゾイミダゾール0.5gを酢酸3gに加え、均一に混合した。これを塩化第二銅0.05gを添加した水100gに加え、さらに2-プロモプロピオニ酸0.5gを加えてよく攪拌し、処理液を調製した。得られた処理液を用いて実施例1と同様に試験片を処理し、銅表面に撥水性皮膜を形成した。また200℃、10分間の加熱では、銅表面にはほとんど変色が見られなかった。得られた試験片のはんだ濡れ性試験の結果を表1に示す。

【0032】比較例2

2-プロモプロピオニ酸を加えなかったほかは実施例1と同様にして処理液を調製した。得られた処理液を用いて実施例1と同様に試験片を処理したが、銅表面に撥水性皮膜は全く形成されなかった。また200℃、10分間の加熱では、銅表面は赤紫色～銀色に激しく変色した。得られた試験片のはんだ濡れ性試験の結果を表1に示す。

【0033】実施例3

2-フェニル-5-クロロベンゾイミダゾール0.5gを酢酸4gに加え、均一に混合した。これを塩化第二銅0.05gを添加した水100gに加え、さらに4-フェニル吉草酸0.2gを加えてよく攪拌し、処理液を調製した。得られた処理液を用いて実施例1と同様に試験片を処理し、銅表面に撥水性皮膜を形成した。また200℃、10分間の加熱では、銅表面にはほとんど変色が

見られなかった。得られた試験片のはんだ濡れ性試験の結果を表1に示す。

【0034】比較例3

4-フェニル吉草酸を加えなかったほかは実施例1と同様にして処理液を調製した。得られた処理液を用いて実施例1と同様に試験片を処理したが、銅表面に撥水性皮膜は全く形成されなかった。また200℃、10分間の加熱では、銅表面は赤紫色～銀色に激しく変色した。得られた試験片のはんだ濡れ性試験の結果を表1に示す。

10 【0035】

【表1】

実施例番号	はんだ濡れ性(秒)	
	t_1	t_2
実施例1	0.38	1.01
比較例1	ぬれず	ぬれず
実施例2	0.36	1.03
比較例2	ぬれず	ぬれず
実施例3	0.35	1.10
比較例3	0.82	3.60

【0036】

【発明の効果】本発明の表面処理剤は、耐熱性に優れ、高温にさらされた後でもはんだ付け性が非常に良好な皮膜を銅または銅合金の表面に形成しうるため、プリント配線板に電子部品を表面実装する際に、特に顕著な効果を奏する。

30

フロントページの続き

(72) 発明者 山並 摩紀

兵庫県尼崎市東初島町1番地 メック株式
会社内

(72) 発明者 中村 幸子

兵庫県尼崎市東初島町1番地 メック株式
会社内